C 10 G 33/04 Int. Cl. 2:

1 BUNDESREPUBLIK DEUTSCHLAND



Auslegeschrift 22 27 546

Aktenzeichen:

P 22 27 546.3-44

Anmeldetag:

7. 6.72

Offenlegungstag:

3. 1.74

Bekanntmachungstag: 3. 8.78

3 Unionspriorität:

0

(21)

2

€

ຝ

© 9 9

Bezeichnung:

Verwendung von oxalkylierten Polyalkylenpolyaminen zur

Schnellentwässerung von Rohölen

1 Anmelder: BASF AG, 6700 Ludwigshafen

Erfir.der: 0

Liebold, Gert, Dr., 6800 Mannheim; Oppenländer, Knut, Dr.;

Búttner, Egon; Fikentscher, Rolf, Dr.; 6700 Ludwigshafen;

Mohr, Rudolf, Dr., 6840 Lampertheim

(5) Für die Beurteilung der Patentfähigkeit in Betracht gezogene Druckschriften:

> US 27 92 372

US 25 52 531

25 52 530 üS

Patentansprüche:

- 1. Verwendung von oxalkylierten Polyalkyleniminen zur Schneilentwässerung von Rohölen, da- 5 durch gekennzeichnet, daß man als oxalkylierte Polyalkylenimine mindestens ein an den Stickstoffatomen vollständig jeweils 10- bis 300fach oxalkyliertes Polyalkylenpolyamin mit 50 bis 2000 wiederkehrenden Alkylenimin-Einheiten im Mole- 10
- 2. Verwendung gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man als oxalkyliertes Polyalkylenpolyamin ein durch

a) Oxpropylierung allein,

- b) Oxpropylierung und nachfolgender Oxyāthylierung oder
- c) Oxathylierung und nachfolgender Oxpropylie-

erhaltenes Produkt einsetzt.

- 3. Verwendung gemäß Anspruch 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, daß in b) das Verhältnis Propylenoxid zu Äthylenoxid bis zu 1:15 und in c) das Verhāltnis Āthylenoxid 221 Propylenoxid 20:1 bis
- Verwendung gemäß den Ansprüchen 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, daß die Oxalkylierungsprodukte in Mengen von 1 bis 10 000 ppm, vorzugsweise 10 bis 1000 ppm, dem Rohöl zugesetzt werden.
- 5. Verwendung gemäß den Ansprüchen 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, daß die Oxalkylierungsprodukte als 0,5- bis 50gewichtsprozentige Lösungen in Wasser oder organischen Lösungsmitteln eingesetzt werden.

Die Erfindung betrifft die Verwendung von oxalky- 40 lierten Polyalkylenpolyaminen als Erdölemulsionsspalter zur Schnellentwässerung von Rohölen.

Es ist bekannt, daß man aus Blockcopolymerisaten aus Äthylen- und/oder 1,2-Propylenoxid Erdölemulsionen des Typs Öl-in-Wasser spalten kann, wie beispielsweise die US-Patentschrift 29 64 478 lehrt. Derartige Emulsionen bestehen aus Wasser, in denen Oi in Form feiner Tröpfehen emulgiert ist. Die Verbindungen gemäß dieser Literaturstelle eignen sich nicht für Emulsionen entgegengesetzten Aufbaus, nämlich von 50 Wasser-in-Ol-Emulsionen, bei denen das Wasser in Form seiner Tröpfehen in der Ölphase emulgiert ist. Die Spaltung der letztgenannten Typen, d. h. die Entwässerung frischgeförderter Rohöle, stellt aber eine in der zahlreiche Lösungsversuche werden in einer großen Anzahl von Patentschriften und Aufsätzen vorgeschla-

Es ist auch schon bekannt, derartige Blockcopolymerisate, sofern sie definierte Zusammensetzungen aufweisen, als Spalter für Wasser-in-Öl-Emulsionen einzusetzen. Die US-Patentschriften 25 52 530 und 25 52 531 beschreiben oxpropylierte Polyalkylenpolyamide als Erdőlemulsionsspalter, bei denen das nicht oxalkylierte Polyalkylenpolyamin aus weniger als 50 Alkyleniminein- 65 heiten aufgebaut ist, d. h. es weist ein Molgewicht von weniger als 2000 auf.

Aus der US-Patentschrift 27 92 372 sind Erdölemul-

sionsspalter bekannt, die aus oxalkylierten Rückstandsprodukten bestehen, die nach der Destillation von Reaktionsprodukten aus Äthylendichlorid mit Ammoniak übrigbleiben und maximal 10 bis 11 wiederkehrende Äthylenimineinheiten enthalten. Diese Spalter bewirken aber nach ihrer Anwendung einen noch zu großen Gehalt an Restwasser, Restsalz oder Restemulsion, und sind nur bei wenigen speziellen Ölsorten genügend wirksam.

Die Wasser-in-Ol-Emulsionen werden üblicherweise unter vergleichsweise hobem Energieaufwand je nach Viskosität auf Temperaturen von 40 und oft über 80°C erhitzt, um dann mit einer chemischen oder kombinierten elektrisch-chemischen Arbeitsweise auf die gewünschten niedrigen Gehalte an Wasser, Salz und eventuell Restemulsion gebracht zu werden.

In jedem Falle ist es wünschenswert, daß die Wasser-in-Ol-Emulsionen auch bei den Temperaturen, bei denen sie gefördert werden, d. h. zwischen 10 und 40°C, unter Zusatz von geeigneten Spaltern ohne Aufheizen gespalten werden können.

Einen Universalspalter für die gesamte auf der Erde vorkommende Palette von Rohöhorten zu finden, ist aufgrund des verschiedenen Aufbaues der Rohöle eine an Utopie grenzende Forderung.

Immerhin ist es aber wünschenswert, für größere Mengen an verwandten Ölsorten einheitliche Spalter zu entwickeln, da sonst auf diesem Gebiet eine zu große Anzahl von Produkten erforderlich wäre.

Die bisher verwendeten Spalter, die meistens auf der Grundlage von oxalkylierten Verbindungen und deren einfachen Derivaten beruhten, und wobei es sich meistens um niedermolekulare ozalkylierte Produkte handelte, wirkten hauptsächlich bei Rohölen, die nicht alizu hohe Anteile an höhermolekularen Kohlenwasserstoffen aufwiesen. Derartige die letztgenannten Stoffe enthaltenden Öle sind in ihren Eigenschaften bezüglich des Stocknunktes und ihrer Viskosität von den niedermolekularen Anteile enthaltenden Olen verschieden und sind daher wesentlich schwieriger zu desmulgieren.

Zumindest muß man bei höheren Temperaturen arbeiten, muß auf jeden Fall bei Anwendung der bisherigen Spalter auch die elektrische Energie (elektrische Wasserabscheider) zu Hilfe nehmen, und man muß vor allem, was eine erhebliche Verteuerung bedeutet, mit der Höchstmenge an möglichem Desmulgator vorgehen, um eine einigermaßen befriedigende Entwässerung zu erreichen.

Es ist eine bekannte Tatsache, daß die Menge an Desmuigator in einer Emulsion gewissen Grenzen unterworfen ist. Wenn diese Grenzen überschritten werden, d.h. wenn zu viel an Desmulgator zugesetzt wird, können diese unter Umständen wieder als Mineralölindustrie sehr wichtige Aufgabe dar, und 55 Emulgatoren wirksam werden, d. h. der Effekt kehrt sich

Das Ziel der vorliegenden Erfindung bestand darin, Verbindungen als Desmulgatoren zur Entwässerung von Rohöl und speziell von solchen Rohölen, die einen hohen Anteil an höhermolekularen Kohlenwasserstoffen aufweisen, aufzufinden. Ein spezielles Ziel war es, mit möglichst geringen Zusätzen an Desmulgatoren auszukommen, und vor allem die Spaltung bei noch vertretheren niedrigen Temperaturen durchzuführen. Außerdem sollte im Hinblick auf die gesetzlichen Bestimmungen des Umweltschatzes dafür Sorge getragen werden, daß die Spalter nach Möglichkeit nicht die Korrosion von beispielsweise Pipelines begünstigen.

Das Ziel wird mit der Verwendung von oxalkylierten Polyalkyleniminen zur Schnellentwässerung von Rohölen erreicht, die dadurch gekenszeichnet ist, daß man als oxalkylierte Polyalkylenimine mindestens ein an den Stickstoffstomen vollständig jeweils 10- bis 300fache 5 oxalkylierte Polyalkylenpolyamin mit 50 bis 2000 wiederkehrenden Alkylenimin-Einheiten im Molekül einsetzt.

Die Herstellungsmethoden für die erfindungsgemäß zuzusetzenden Verbindungen sind bekannt. Man kann 10 die Verbindungen in einer einzigen oder mehreren Stufen erhalten. Wenn man mehr-, vorzugzweise zweistufig arbeitet, gelangt man im allgemeinen zu definierteren Verbidungen hinsichtlich der Molekulargewichtsverteilung. Bei einstufiger Fahrweise ist die 15 Molgewichtsstreuung größer, was aber auf die anwedungstechnischen Eigenschaften der Verbindungen keinen wesentlichen Einfluß ausfüht.

Man geht beispielsweise bei zweistufiger Fahrweise so vor, daß man in der ersten Stufe auf das 20 Polyalkylenpolyamin in Gegenwart von 1 bis 50 Gewichtsprozent Wasser in einem mit Rührer versehenen Druckgefäß bei ca. 80 bis 100°C 20 viel Alkylenoxid einwirken läßt, daß unter Absättigung sämtlicher Wasserstoffatome bindender Valenzen der Stickstoff- 25 atome das entsprechende Aminoalkohol entsteht.

In zweiter Stufe werden nach Entfernung des Wassers, gegelvenesfalls unter vermindertem Druck, ca. 0,5 bis 2 Gewichtsprozent — bezogen auf wasserfreien Aminoalkohol der erste Stufe — eines alkalischen 30 Katalysators, wie Natriummethylat, Kalium-, Natriumhydroxid oder besische Ionenaustauscher zugefügt, woran sich die weitere Oxalkylierung mit den erforderlichen Mengen Alkylenoxid bei ca. 125 bis 135°C anschließt.

In einstufiger Fahrweise Eßt sich die Umsetzung beispielsweise in der Weise durchführen, indem man in Gegenwart von wasserhaltigen oder -freien alkalischen Katalysator obiger Definition die gesamte Menge des Alkylenoxids aufgepreßt und bei Temperaturen zwi- 40 schen 125 und 135°C durchrengieren Eßt. Hier kann — wie gesag: — ein hüherer Anteil an Nebenprochikten, wie reinen Polyalkylenglyknläthern, auftreten, was aber keinen wesentlichen Einfluß auf die gewünschten Eigenschaften der Produkte hat.

Ausgangsprodukte für die Herstellung der erfindungsgemäß zuzusetzenden Verbindungen sind Polyalkylenpolyamine, die aus Äthylenimin und/oder Propylenamin in bekannter Weise erhältlich sind. Vorzugsweise geht man vom Äthylenimin aus. Die Polyalkylenpolyamine haben 50 his 2000 wiederkehrende Alkylenimin-Emheiten im Molektil.

Bei der Oxalkylierung kommen sämtliche gängigen Alkylenoxide, wie Äthylenoxid, 1,2-Propylenoxid, 1,2und 2,3-Butylenoxid, Styroloxid oder Cyclohexenoxid in 55 Betracht, wobei speziell Propyleu- und Äthylenoxid zu nennen sind.

Die verschiedenen Alkylenonide können einzeln oder zusammen, und zwar nach dem Schema einer Blockcopolymerination oder einer Minchpolymerination 60 mit den Polyalkylenpolymninen zur Reaktion gebracht werden. Arbeitet man zweistufig, so kann in erster Stufe das Alkylenonid ehenfalls allein oder als Geminch zur Anwendung gelungen, woraus im letzteren Fall eine Minchung von Aminoalkanolen hinsichtlich der Alkatologruppierungen resultiert. In zweiter Stufe und im Falle des Einstufenverfahrens wird dann nach obiger Beschreibung verfahren.

Man verwendet im bevorzugten Maße Propylenoxid allein oder Propylenoxid und Äthylenoxid, die nach dem Schema einer Blockcopolymerisation der Reaktion unterworfen werden. Hierbei wird in erster Stufe 1,2-Propylenoxid zur Bildung des entsprechenden Propanolamins, amschließend weiteres Propylenoxid und schließlich Äthylenoxid aufgepreist, wobei ein Verhältnis von Propylenoxid zu Äthylenoxid bis zu 1:15 befriedigende Ergebnisse bewirkt. Man kann aber auch umgekehrt verfahren, d. h. zuerst Äthylenoxid und anschließend Propylenoxid aufpressen und wählt dann zweckmäßig Verhältnisse Äthylenoxid zu Propylenoxid wie 20:1 bis 1:20. Beide Varianten sind ein- oder zweistufig realisierbar.

Wenn man nach dem Schema einer Mischpolymerisation arbeitet, kann man Mischungen aus Propylenoxid und Äthylenoxid mit einem Verhältnis Propylenoxid zu Äthylenoxid bis zu 1:15 (»Mischgas») verwenden.

Die hier erläuterten Möglichkeiten sind grundsätzlich auch auf die anderen genannten Alkylenoxide anwendbar, wobei die Verhältnisse, falls die Alkylenoxide nicht allein zur Anwendung gelangen, im wesentlichen beliebig gewählt werden können, jedoch im Falle der Mitverwendung von Äthylenoxid den obigen Verhältnissen — unter Berücksichtigung der jeweiligen Molgewichte — angepaßt werden sollten.

Bei allen Arten der Oxalkylierung ist aber wichtig, daß pro oxalkylierbarer Stickstoffvalenz 10 bis 300, vorzugaweise 60 bis 150, Alkylenoxid-Einheiten im Endmolektil vorliegen.

Die Herstellung ist billig und infolge der Ungiftigkeit der erhaltenen Stoffe auch gefahrlos für das Personal.

Die Verbindungen haben neben der hervorragenden Spalterwirkung auch günstige korrosionshemmende Eigenschaften, was ihren Einsatz noch mehr verbilligt, da die sonst noch erforderlichen Korrosionsinhibitoren teilweise oder sogar ganz wegfallen können.

Die erfindungzgemäß zuzusetzenden Verbindungen — im folgenden Spalter genannt — sind charakterisierbar durch OH-Zahlen, Hydrier jodzahlen und teilweise durch die Trübungspunkte.

Die Spalter können in Substanz oder in Lösung als Kalt- oder Heißspalter für Wasser-in-Öl-Emulsionen vor allem der Art verwendet werden, bei denen die 45 Ölkomponente besonders reich an höhermolekularen Kohlenwasserstoffen ist.

Sie zeichnen sich bei diesen sehr schwierig zu behandelnden Emulsionen durch ihre unerwartet schnelle Wirkung aus. Die Spalter werden bevorzugt wegen ihrer damit verbundenen besseren Dosierbarkeit als Lösungen eingesetzt. Als Lösungsmittel können Wasser und orgazische Lösungsmittel mit Siedegrenzen zwischen 50 und 200°C dienen und werden z. B. durch Benzol, Toluol, Xylole, Tetrachlorkohlenstoff, Tetrahydrofuran, Diouan, niedere Alkohole oder Leichtbenzinfraktionen der gesannten Siedegrenze repräsentiert.

Im Falle der bevorzugten Verwendung von Lösungen werden diese zweckmildig auf einen Feststoffgehalt (Gehalt an Spalter) von 0,5 bis 50 Gewichtsprozent eingestellt. Bei der Spaltung werden die Lösungen den Rohflien bevorzugt an den Sonden (im Feld) zugegeben. Die Spaltung verälteft dann bereits bei der Temperatur der frisch gefürdersen Wasser-in-Öl-Emulsion in einer solchen Geschwindigkeit, daß die Emulsion bereits auf dem Weg zum Werkplatz brechen kann. Sie wird dort in einem gegebenenfalls beheizten, Abscheider und gegebenenfalls, wenn die Kaltspaltung nicht alizu leicht veräfteft, unter Zuhilfenahme eines elektrischen Feldes,

ohne Schwierigkeiten in Ol und Sulzwasser getrennt. (Eine Wasser-in-Öl-Emulsion dieser Art liegt grundsätzlich als Salzwasser-in-Öl-Emulsion vor.) In schwierigen Fällen bleibt in den Abscheidern ein geringer Teil des Salzwassers im Rohöl. Bei der dann erforderlichen Weiterbehandlung in chemischen oder elektrisch-chemischen Wasserabscheidern unter erhöhten Temperaturen hat man den Vorteil, daß der größte Teil des Wassers in den meisten Fällen schon abgeschieden ist und nicht mehr aufgeheizt werden muß. Außerdem wird bei dieser Arbeitsweise infolge der schnellspaltenden Wirkung der Spalter das Öl bereits in etwa 60 bis 120 Minuten voll gespalten. Daß in vielen Fällen das Wasser nicht mehr in der ursprünglichen Menge aufgeheizt werden muß, ist an sich schon von großem Vorteil, da 15 Wasser eine ungefähr doppelt so hohe spezifische Wärme (1 cal × g-1 °C-1) als Erdöl (0,5 cal × g-1 °C-1) aufweist. Bei der erfindungsgemäßen Verwendung der Spalter tritt der zusätzlich große Vorteil auf, daß die erwähnte Nachbehandlung in den meisten 20 Fällen unterbleiben kann. Die Temperaturen, bei denen speziell höhere Kohlenwasserstoffketten enthaltende Rohöle gespalten werden, liegen zwischen 40 und 80°C. Man geht im allgemeinen bei Temperaturen zwischen 50 und 80°C vor und erhält dabei optimale Ergebnisse.

Die Spalter werden den Rohöl-Emulsionen zweckmä-Big in Mengen von 1 bis 10 000 ppm, vorzugsweise 10 bis 1000 ppm, bezogen auf das Gewicht der zu spaltenden Emulsion, bei Temperaturen zwischen 50 und 80°C zugesetzt.

Die erfindungsgemäß anzuwendenden Schnellspalter können für Wasser-in-Öl-Emulsionen mit etwa 0,1 bis 90 Gewichtsprozent Salzwassergehalt verwendet werden. Als Öle, die auf diese Weise schnell entwässert werden können, kommen alle die oben charakterisierten Öle 35 verschiedenster Provenienzen in Betracht, vorzugsweise jedoch, da es sich hierbei um die meisten typischen Vertreter der genannten Art handelt, Öle aus Norddeutschland, Nordwestdeutschland und der UdSSR.

Die Trennung der Wasser-in-O! Emulsionen verläuft

ohne Zufuhr von zusätzlicher Wärme im Rahmen der angegebenen Temperaturgrenzen außerordentlich rasch und nahezu quantitativ. Wenn in ungünstigen Fällen Wasserabscheider herangezogen werden müssen, so verläuft die Spaltung in wenigen Minuten, höchstens aber in einer bis zwei Stunden.

In den folgenden Beispielen wird die Anwendung der erfindungsgemäß zuzusetzenden Verbindungen geschildert. Als Vergleich sollen einfache Blockcopolymerisate des Äthylen- und Propylenoxids sowie Produkte gemäß den US-Patentschriften 25 52 530, 25 52 351 und 27 92 372 herangezogen werden, die bei Ölen mit geringen Anteilen an höhermolekularen Kohlenwasserstoffen eine zwar sehr gute, im vorliegenden Fall aber ungünstigere Wirkung aufweisen. Als Öle wurden Öle aus Norddeutschland, Nordwestdeutschland und der UdSSR verschiedener Provenienzen, die durch verschiedene Wassergehalte gekennzeichnet sind, untersucht.

Die Versuche wurden in folgender Weise durchgeführt:

Zu je 100 ml Rohemulsion mit bestimmtem Wassergehalt wurden bestimmte Mengen — bezogen auf das Gewicht der Emulsion — (ppm) eines mit in den folgenden Tabellen angegebenen Molmengen Propylenoxid und anschließend mit angegebenen Molmengen an Äthylenoxid oxalkylierten Polyäthylenimins zugegeben. Es wurde jeweils 5 Minuten gerührt. Anschließend wurden die Proben in einen graduierten Standzylinder gegeben und bei den angegebenen Temperaturen sich selbst überlassen.

Die Menge des jeweils abgetrennten Wassers wurde in regelmäßigen Zeitabständen gemessen sowie die Restwasser- und Restemulsionsmenge nach 16 Stunden bestimmt.

Die Resultate sind aus den folgenden Tabellen ersichtlich; sie zeigen vor allem den augenscheinlichen Fortschritt mit Produkten, deren Polyäthylenimin-Grundgerüst mindestens 50 Alkylenimin-Einheiten 40 aufweist.

Tabelle 1
Norddeutsches Rohöl, 22% HzO, Rührversuch bei 55°C

Produkt	Menge	10 Min.	20 Min.	30 Min.	45 Min.	60 Min.	2 Std.	16 Std.	Rest H2O	Rest- emulsion
	ppm		<i>-</i>						%	%
Polyäthylen-/Polypropylen- glykoläther (Polyäther)	200	0	0	0	0	. 0	1	13	nicht be	stimmt
Polyäthylenimin 2000/70 PrO/20 ĀO	200	2	4	4	7	11	20	22	0,1	0,1
Polyāthylenimin 1000/38 ĀO/72 PrO	200	0	0	0	1	1	9	21	1,0	0,3
Rohöl aus UdSSR, 42% HzO	, Rührver	such be	i 80°C	•						
Polyäther	50	2	3	4	6	7	10	25	nicht be	stimmt
Polyäthylenimin 2000 + 35 ĀO/70 PrO	50	7	11	15	22	26	31	40	1,2	0,0
Polyāthylenimin 1000/36 ĀO/71 PrO	50	7	9	11	17	24	36	41	0,5	0,0
Polyäthylenimin 38 ÄO/72 PrO	50	2	6	10	20	29	39	42	0,2	0,0

Fortsetzung

Produkt	Menge	10 Min.	20 Min.	30 Min.	45 Min.	60 Min.	2 Std.	16 Std.	Rest H2O %	Rest- emulsion %
	- Ppm									
Nordwestdeutsches Rohö	l, 42% H2O,	Rührve	ersuch b	ei 60°C	;					
Polyather	10	Sp	Sp	1	1	2	4	8	nicht be	stimmt
Polyāthylenimin 2000/94 PrO	10	5	10	16	30	35	35	39	2,2	0,2
Polyāthylenimin 500/20 AO/80 PrO	10	2	8	19	31	36	38	42	0,2	0,0
Polyāthylenimin 1000/38 ÃO/72 PrO	10	1	6	15	30	39	40	42	0,2	0,0
Nordwestdeutsches Rohö	1, 45% H2O,	Rührve	ersuch b	ei 60°C	:					
Polyäther	25	Sp	Sp	Sp	Sp	Sp	Sp	3	nicht be	stimmt
Polyāthylenimin 2000/94 PrO	25	0	Sp	6	20	27	35	43	1,8	0,5
Polyäthylenimin 1000/81 PrO/21 ÃO	25	0	10	38	42	43	43	45	0,1	0,0
Polyäthylenimin 1000/38 ÃO/72 PrO	25	t	7	18	39	45	45	45	0,1	0,0
Nordwestdeutsches Rohö	l, 32% H ₂ O,	Rührve	ersuch b	ei 35°C	:					
Polyäther	100	0	1	3	14	18	20	22	8,0	4,2
Polyäthylenimin 2000/95,5 PrO/24 ÄO	100	0	2	7	20	26	29	30	1,0	0,5
Polyáthylenímin 50/80 PrO/20 AO	100	1	. 6	21	27	28	30	31	0,5	0,0
Polyāthylenimin 1000/81 PrO/21 ÃO	100	0	1	7	22	27	30	31	0,3	0,0
Nordwestdeutsches Rohö	i, 35% H2O,	Rührve	rsuch b	ei 60°C	:	•			٠.	
Polyāther	25	3	5	10	15	20	25	26	nicht be	estimmt
Polyāthylenimin 100/80 PrO/20 ÄO	25	0	. 5	11 . ′	12	13	19	36	0,1	0,0
Polyāthylenimin 100/36 AO/71 PrO	25	3	10	19	25	29	32	35	0,2	0,0
Polyäthylenimin 1000/38 ÄO/72 PrO	25	3	7	13	18	22	27	33	0,8	0,2

Anmerkung:

Die Angabe »Polyäthylenimin 2000/70 PrO/20 ÃO bedeutet: Polyäthylenimin mit im Mittel 2000 wiederkehrenden Äthylenimin-Einheiten, oxalkyliert mit 70 Mol 1,2-Propylenoxid und 20 Mol Äthylenoxid pro NH-Valenz (Polyäthylenimin wurde mit Ammonchlorid oder Äthylendiaminhydrochlorid als Katalysator aus Äthylenimin erhalten). Die übrigen Beispiele sind analog zu versteben.

Tabelle 2 Nordwestdeutsches Rohöl, 42% HzO, Rührversuch bei 60°C

Produkt	Menge	10 Min.	20 Min.	30 Min.	45 Min.	60 Min.	2 Std.	16 Std.	Rest H2O	Rest- emulsion
	ppm	ррт %								
Polyäthylenimin 500/80 PO/20 ÄO	10	30	31	35	38	40	42	42	0,1	0,0
Polyäthylenimin 100/80 PO/20 ÃO	10	15	20	23	25	32	36	39	2,2	1,7
Połyāthylenimin 50/80 PO/20 ĂO	10	10	18	20	24	30	33	35	4,7	3,2
Polyāthylenimin*) 35/80 PO/20 ÃO	10	4	11	15	16	18	20	22	nicht be	stimmt***)
Polyāthylenimin*) 20/80 PO/20 ÃO	10	2	5	8	10	12	15	18	nicht be	stimmt***)

Fortsetzung	ļ
-------------	---

Produkt	Menge	10 Min.	20 Min.	30 Min.	45 Min.	60 Min.	2 Std.	16 Std.	Rest HzO	Rest- emulsion
	ppm								% %	
Polyāthylenimin*) 10/80 PO/20 ĂO	10	0	0	1	2	3	3	10	nicht bestimmt***)	
Polyāthylenimin**) aus Äthylenchlorid und Ammoniak 80 PO/20 ÄO	10	0	0	1	2	2	4	9	nicht bestimmt***	

^{*)} Nach US-PS 25 52 530, US-PS 25 52 331.
**) Nach US-PS 27 92 372.
***) Erhaltene Werte über 5%.